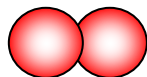


Übung: chemische Symbolsprache

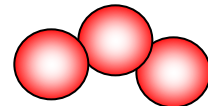
Arbeitsaufträge:

- Wandelt die folgenden Ausdrücke der chemischen Symbolsprache in eine Zeichnung um!
- Zunächst auf ein Schmierpapier!
- Vergleicht eure Zeichnungen mit der Musterlösung und übernehmt dann die Lösung hier auf das Arbeitsblatt!
- Farbcode: Sauerstoff (O) = rot; Wasserstoff (H) = weiß, Bleistift; Kohlenstoff (C) = schwarz; Schwefel (S) = gelb

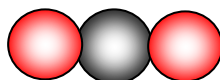
O₂
(Sauerstoff)



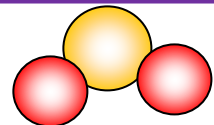
O₃
(Ozon)



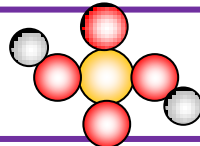
CO₂
(Kohlenstoffdioxid)



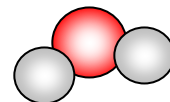
SO₂
(Schwefeldioxid)



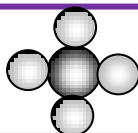
H₂SO₄
(Schwefelsäure)



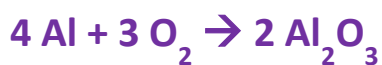
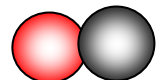
H₂O
(Wasser)



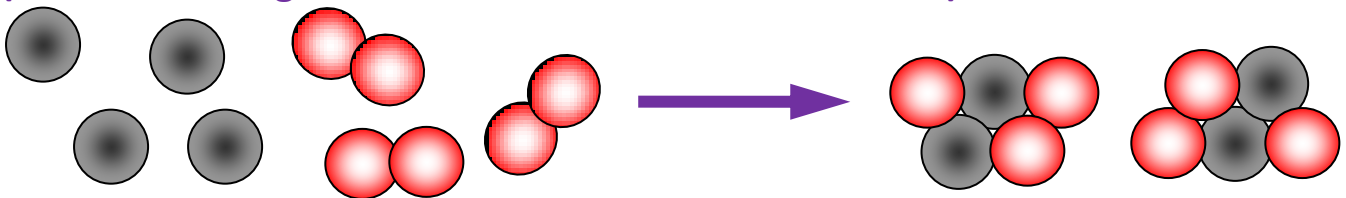
CH₄
(Methan)



CO
(Kohlenstoffmonooxid)



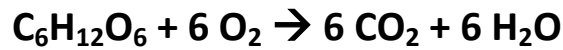
(Aluminium reagiert mit Sauerstoff zu Aluminiumoxid)



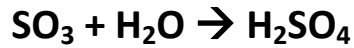
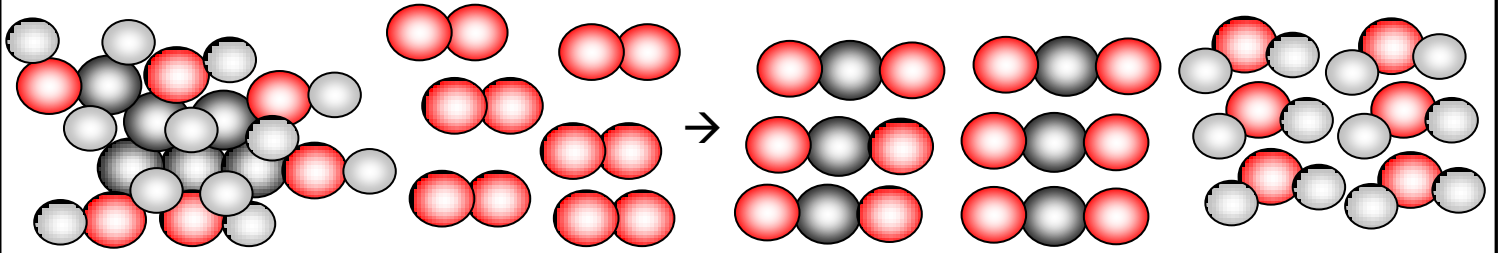
(Wasserstoff reagiert mit Sauerstoff zu Wasser)



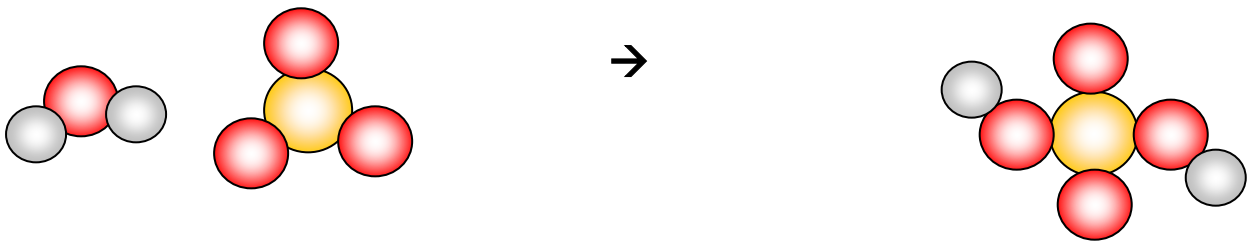
Zusatzaufgaben: chemische Symbolsprache



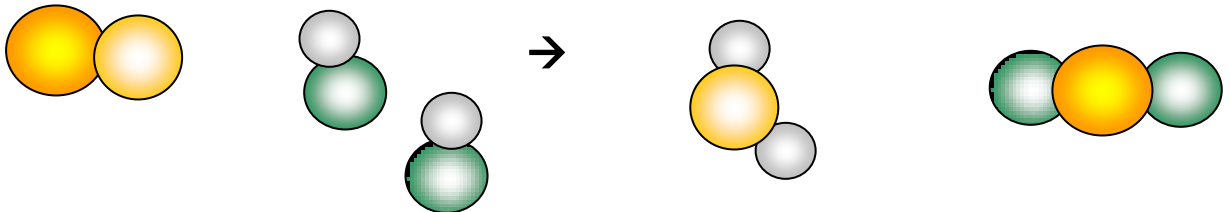
Traubenzucker reagiert mit Sauerstoff zu Kohlenstoffdioxid und Wasser



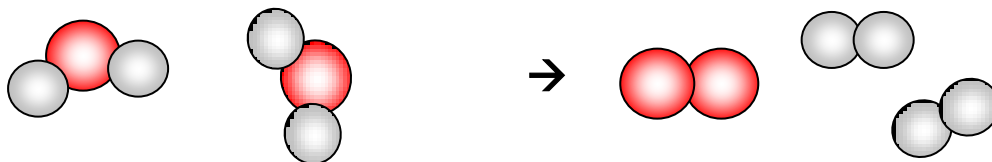
Schwefeltrioxid reagiert beim Einleiten in Wasser zur Schwefelsäure



Eisensulfid reagiert mit Hydrogenchlorid zu Schwefelwasserstoff und Eisenchlorid



Wasser kann durch elektrischen Strom in Sauerstoff und Wasserstoff gespalten werden.



Ammoniak zerfällt beim Erhitzen in Stickstoff und Wasserstoff

